NO34　酸性・アルカリ性の水溶液の性質

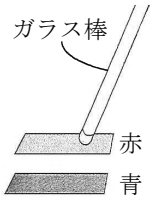
重要問題　酸性，アルカリ性，中性の性質を書きなさい。

	酸　性	中　性	アルカリ性
BTB溶液	ア 黄　色	イ 緑　色	ウ 青　色
フェノールフタレイン液	エ 変化なし	オ 変化なし	カ 赤　色
ムラサキキャベツ液	キ 赤　色	ク 青　色	ケ 黄　色

	酸　性	中　性	アルカリ性
青色のリトマス紙	コ 赤　色	サ 変化なし	シ 変化なし
赤色のリトマス紙	ス 変化なし	セ 変化なし	ソ 青　色
マグネシウムリボンや亜鉛・鉄などの金属を入れたとき	タ 水素発生	チ 変化なし	ツ 変化なし
万能pH試験紙 テ	強酸性 ⇦ 中性 ⇨ 強アルカリ性 0　7　14		

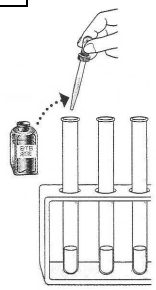
酸性・アルカリ性の水溶液の性質を調べる

1 リトマス紙



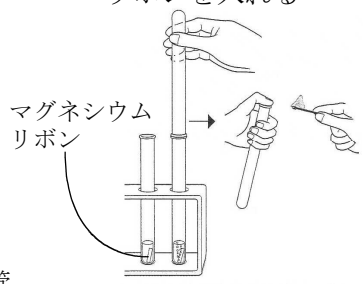
ガラス棒は液を変えるたびに蒸留水でよく洗う。

2 ＢＴＢ溶液



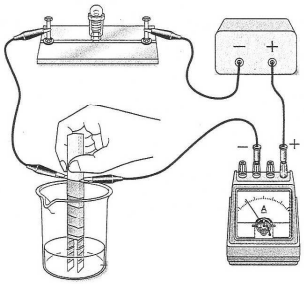
スポイドが試験管のふちにつかないようにする。

3 マグネシウムリボンを入れる



上方置換法で集めてマッチを近づける

4 電流が流れるか



		リトマス紙の変化	ＢＴＢ溶液の変化	酸性かアルカリ性か	マグネシウムリボンの反応	電流が流れるかどうか
ト	塩　酸	青色→赤色	黄　色	酸　性	気体が発生	流れる
ナ	硫　酸	青色→赤色	黄　色	酸　性	気体が発生	流れる
ニ	食　酢	青色→赤色	黄　色	酸　性	気体が発生	流れる
ヌ	水酸化ナトリウム水溶液	赤色→青色	青　色	アルカリ性	変化なし	流れる
ネ	アンモニア水	赤色→青色	青　色	アルカリ性	変化なし	流れる

① 3 の実験で発生した気体に火をつけるとどうなるか。---------- ノ 爆発して燃える

② 3 で発生した気体は何か。---------- ハ 水　素

③ 実験の結果から酸性とアルカリ性の共通する性質は何か。---------- ヒ 電流が流れる